# ADHESIVE FILM, ITS PRODUCTION, AND METHOD FOR ADHESION

Patent Number:

JP6264035

Publication date:

1994-09-20

Inventor(s):

TAKEDA SHINJI; others: 03

Applicant(s)::

HITACHI CHEM CO LTD

Requested Patent:

JP6264035

Application

JP19930055601 19930316

Priority Number(s):

IPC Classification:

C09J7/00; C08G59/40; C08G73/10; C09J7/02; C09J163/00

EC Classification:

Equivalents:

JP2964823B2

#### Abstract

PURPOSE:To prepare an adhesive film for die bonding which, like a conventional silver paste, enables the heat treatment in die bonding to be carried out at a relatively low temp. CONSTITUTION:This adhesive film contains 100 pts.wt. polyimide resin obtd. by reacting a diamine with a tetracarboxylic dianhydride component contg. at least 70mol% tetracarboxylic dianhydride of the formula (wherein (n) is an integer of 2-20), 1-200 pts.wt. epoxy resin, 0.02-240 pts.wt. phenol resin, 0.0001-100 pts.wt. cure accelerator, and 50-4,000 pts.wt. inorg. filler.

Data supplied from the esp@cenet database - 12

## (19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

## 特開平6-264035

(43)公開日 平成6年(1994)9月20日

(51)Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号	庁内整理番号 2004 4 I	FΙ	技術表示箇所					
C 0 9 J 7/00	JHK	6904-4 J 8416-4 J							
C 0 8 G 59/40	NJE	9285-4 J							
73/10	NTF	6904-4 J							
C 0 9 J 7/02	JKE	_							
	JLE	6904-4 J 審査請求	未請求 請求項	頁の数3 OL (全 7 頁) 最終頁に続く					
(21)出願番号	特願平5-55601		(71)出願人	000004455					
				日立化成工業株式会社					
(22)出願日	平成5年(1993)3	月16日		東京都新宿区西新宿2丁目1番1号					
			(72)発明者						
				茨城県つくば市和台48番 日立化成工業株					
				式会社筑波開発研究所内					
			(72)発明者						
				茨城県つくば市和台48番 日立化成工業株					
				式会社筑波開発研究所内					
			(72)発明者						
				茨城県つくば市和台48番 日立化成工業株					
				式会社筑波開発研究所内					
			(74)代理人						
				最終頁に続く					

#### (54) 【発明の名称】 接着フィルム、その製造法及び接着法

#### (57)【要約】

【目的】ダイボンド時の熱処理を従来の銀ペーストと同 じように比較的低温で行うことのできる、ダイボント用 の接着フィルムを提供する。

【構成】(A)式(I)(式(I)中、nは2~20の 整数を示す。)で表されるテトラカルボン酸二無水物 が、全酸二無水物に対し70モル%以上含まれるテトラ\* \* カルボン酸二無水物に、ジアミンを反応させて得られる ポリイミド系樹脂100重量部; (B) エポキシ樹脂 1~200重量部; (C) フェノール樹脂0.02~2 40重量部; (D) 硬化促進剤 0.0001~100 重量部;及び(E)無機物質フィラー 50~4000 重量部、を含有してなる接着フィルム。 【化1】

【特許請求の範囲】

\* (化1)

【請求項1】(A)次の化1〔式(I)〕

(ただし、 $n=2\sim20$ の整数を示す。) で表されるテ トラカルボン酸二無水物が、全酸二無水物に対し70モ ンを反応させて得られるポリイミド系樹脂;

- (B) エポキシ樹脂;
- (C) フェノール樹脂;
- (D) 硬化促進剤;及び
- (E)無機物質フィラー、

を含有してなる接着フィルム。

【請求項2】(A)式(I)で表されるテトラカルボン 酸二無水物が、全酸二無水物に対し70モル%以上含ま れるテトラカルボン酸二無水物に、ジアミンを反応させ て得られるポリイミド系樹脂

- (B) エポキシ樹脂;及び
- (C) フェノール樹脂;を有機溶媒に溶解し、これに
- (D)硬化促進剤;及び
- (E) 無機物質フィラー、を加え、混合し、ベースフィ ルム上に塗布したのち、加熱することを特徴とする請求 項1の接着フィルムの製造法。

【請求項3】半導体素子と支持部材の間に請求項1の接 着フィルムを挟み、加熱圧着することを特徴とする半導 体素子と支持部材との接着法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、ICやLSIとリード フレームの接合材料、すなわちダイボンディング用材料 として用いられる接着フィルム、その製造法及び接着法 に関する。

[0002]

【従来の技術】従来、ICやLS [とリードフレームの 接合にはAu-Si共晶合金、半田あるいは銀ペースト 等が用いられている。Au-Si共晶合金は、耐熱性及 ひ耐湿性は高いが、弾性率が大きいため大型チップへ適 40 用した場合に割れやすいほか、高価である難点がある。 半田は安価であるものの、耐熱性が劣り、更に弾性率は※

※ A u - S i 共晶合金と同様に高く、大型チップへ適用が 困難である。一方、銀ペーストは安価で、耐湿性が高 ル%以上含まれるテトラカルボン酸二無水物に、ジアミ 10 く、弾性率も上記3者の中では最も低く、350℃の熱 圧着型ワイヤボンダーに適用できる耐熱性も有するの で、現在のICやLSIとリードフレームの接合用材料 の主流となっている。しかし、近年1CやLSIの高集 積化が進み、それに伴ってチップが大型化しているなか で、1CやLSIとリードフレームを銀ペーストで接合 しようとする場合、銀ペーストをチップ全面に広げ塗布 するには困難を伴う。

> 【0003】マイクロエレクトロニック マニュファク チャリング アンド テスティング (MICROELECTRONIC 20 MANUFACTURING AND TESTING 1988年6月, 9頁) に、金属フィラーを熱可塑性樹脂に充填したダイボンド 用の接着フィルムが開示された。これは熱可塑性樹脂の 融点付近まで温度を上げ、加圧接合するものである。 [0004]

> 【発明が解決しようとする課題】上記雑誌に開示された 接着フィルムは、融点が低い熱可塑性樹脂を用いると接 合温度が低くなり、リードフレームの酸化等、チップに 与えるダメージは少なくてすむ。しかし、耐熱性が低い のでダイボンド後の熱処理、例えばワイヤボンド、封止 30 工程等に耐えられない。そのような熱処理に耐えられる ように融点の高い熱可塑性樹脂を用いると、接合温度が 髙くなり、リードフレームの酸化等のダメージを受ける 問題がある。本発明は、ダイボンド時の熱処理を従来の 銀ペーストと同じように比較的低温で行うことのでき る、ダイボント用の接着フィルムを提供することを目的 としている。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明は、次の(1)~ (3) に関する。

(1)

(A) 次の化2〔式(I)〕

[化2]

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & \parallel \\
 & C - O - (CH_2) & n - O - C
\end{array}$$

(ただし、 $n=2\sim20$ の整数を示す。) で表されるテ トラカルボン酸二無水物が全酸二無水物に対し70モル %以上含まれるテトラカルボン酸二無水物に、ジアミン 50 (C)フェノール樹脂:

を反応させて得られるポリイミド系樹脂;

- (B)エポキシ樹脂;

(D) 硬化促進剤;及び

(E)無機物質フィラー、を含有してなる接着フィル

(2) (A)式(I)で表されるテトラカルボン酸二無 水物が、全酸二無水物に対し70モル%以上含まれるテ トラカルボン酸二無水物に、ジアミンを反応させて得ら れるポリイミド系樹脂、(B)エポキシ樹脂;及び

(C) フェノール樹脂; を有機溶媒に溶解し、これに \*

(ただし、 $n=2\sim20$ の整数を示す。) で表されるテ トラカルボン酸二無水物が全酸二無水物に対し70モル %以上含まれるテトラカルボン酸二無水物に、ジアミン を反応させて得られるポリイミド系樹脂、が用いられ

【0006】本発明で用いるエポキシ樹脂(B)は、分 子内に少なくとも2個のエポキシ基を含むもので、硬化 20 性や硬化物特性の点からフェノールのグリシジルエーテ ル型のエポキシ樹脂が好ましく用いられる。このような 樹脂としては、ビスフェノールA、ビスフェノールA D. ビスフェノールS、ビスフェノールFもしくはハロ ゲン化ビスフェノールAとエピクロルヒドリンの縮合 物。フェノールノボラック樹脂のグリシジルエーテル、 クレゾールノボラック樹脂のグリシジルエーテル、ビス フェノールAノボラック樹脂のグリシジルエーテル等が 挙げられる。エポキシ樹脂の量は、ポリイミド樹脂10 ○重量部に対して1~200重量部、好ましくは5~1 00重量部の範囲でとれより少ないと接着性が悪くな り、多いとフィルム形成性が劣る。

【OOO7】本発明で用いるフェノール樹脂(C)は、 分子中に少なくとも2個のフェノール性水酸基を有する もので、このような樹脂としては例えば、フェノールノ ボラック樹脂、クレゾールノボラック樹脂、ビスフェノ ールAノボラック樹脂、ポリーpービニルフェノール、 フェノールアラルキル樹脂等が挙げられる。フェノール 樹脂の量は、エポキシ樹脂100重量部に対して2~1 50重量部、好ましくは50~120重量部の範囲で、 とれより多くても少なくても硬化性が不充分となる。

【0008】本発明で用いる硬化促進剤(D)は、エボ キシ樹脂を硬化させるために用いられるものであれば特 に制限はない。このようなものとしては例えば、イミダ ゾール類、ジシアンジアミド誘導体、ジカルボン酸ジヒ ドラジド、トリフェニルホスフィン、テトラフェニルホ スホニウムテトラフェニルボレート、2-エチル-4-メチルイミダゾールーテトラフェニルボレート、1,8 -ジアザビシクロ(5,4,0)ウンデセン-7-テト ラフェニルボレート等が用いられる。これらは、2種以 50 3´ージフェニルテトラカルボン酸二無水物、2、2-

\* (D) 硬化促進剤;及び(E) 無機物質フィラー、を加 え、混合し、ベースフィルム上に塗布したのち、加熱す ることを特徴とする接着フィルムの製造法。

(3) 半導体素子と支持部材の間に上記(1)の接着フ ィルムを挟み、加熱圧着する、半導体素子と支持部材と の接着法。

本発明で用いるポリイミド樹脂は、

(1)

上を併用してもよい。硬化促進剤の量はエポキシ樹脂1 00重量部に対し、0.01~50重量部、好ましくは 0.1~20重量部の範囲で、これより少ないと硬化性 が不充分となり、多いと保存安定性が悪くなる。

【0009】本発明で用いる無機物質フィラー(E)

は、接着剤に低熱膨張性、低吸湿率を付与する目的で添 加されるものであり、シリカ、アルミナ、チタニア、ガー ラス、酸化鉄、セラミック等の無機絶縁体を単独又は2 種以上混合して用いる。無機物質フィラーの量は、ポリ イミド樹脂100重量部に対し1~8000重量部、好 ましくは50~4000重量部の範囲である。これより も少ないと充分な低熱膨張性、低吸湿性が得られず、と れよりも多いと接着性が低下する。

【0010】本発明で用いる、式(1)で表されるテト ラカルボン酸二無水物としては、エチレンピストリメリ テート二無水物、トリメチレンビストリメリテート二無 30 水物、テトラメチレンビストリメリテート二無水物、ペ ンタメチレンビストリメリテート二無水物、ヘキサメチ レンピストリメリテート二無水物、ヘプタメチレンビス トリメリテート二無水物、オクタメチレンピストリメリ テート二無水物、ノナメチレンビストリメリテート二無 水物、デカメチレンビストリメリテート二無水物、ドデ カメチレンビストリメリテート二無水物、ヘキサデカメ チレンビストリメリテート二無水物、オクタデカメチレ ンビストリメリテート二無水物等があり、2種以上を併 用してもよい。

【0011】これらのテトラカルボン酸二無水物は、無 水トリメリット酸モノクロライド及び対応するジオール から合成することができる。上記テトラカルボン酸二無 水物は、全テトラカルボン酸二無水物に対し70モル% 以上を含むものである。70モル%未満であると、接着 フィルムの接合時の温度が高くなり好ましくない。

【0012】式(1)のテトラカルボン酸二無水物と共 に使用できるテトラカルボン酸無水物としては、例え は、ピロメリット酸二無水物、3、3′、4、4′-ジ フェニルテトラカルボン酸二無水物、2,2′,3.

ビス(3,4-ジカルボキシフェニル)プロパン二無水 物、2、2-ビス(2、3-ジカルボキシフェニル)プ ロパン二無水物、1,1-ビス(2,3-ジカルボキシ フェニル)エタン二無水物、1,1-ビス(3,4-ジ カルボキシフェニル)エタン二無水物、ビス(2,3-ジカルボキシフェニル)メタン二無水物、ビス(3.4 - ジカルボキシフェニル) メタン二無水物、ビス(3, 4 - ジカルボキシフェニル)スルホン二無水物、3, 4、9、10-ペリレンテトラカルボン酸二無水物、ビ ス(3,4-ジカルボキシフェニル)エーテル二無水 物、ベンゼンー1、2、3、4ーテトラカルボン酸二無 水物、3 , 4 ,  $3^{\prime}$  ,  $4^{\prime}$  ーベンゾフェノンテトラカル ボン酸二無水物、2、3、2′、3-ベンゾフェノンテ トラカルボン酸二無水物、2、3、3′、4′-ベンゾ フェノンテトラカルボン酸二無水物、1,2,5,6-ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、2,3,6,7 -ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、1,2,4, 5-ナフタレン-テトラカルボン酸二無水物、1、4、 5.8-ナフタレンーテトラカルボン酸二無水物、 【0013】2、6-ジクロルナフタレン-1、4、 5,8-テトラカルボン酸二無水物、2,7-ジクロル ナフタレン-1、4、5、8-テトラカルボン酸二無水 物、2、3、6、7-テトラクロルナフタレンー1、 4, 5, 8-テトラカルボン酸二無水物、フエナンスレ ン-1、8、9、10-テトラカルボン酸二無水物、ビ ラジン-2,3,5,6-テトラカルボン酸二無水物、 チオフエン-2、3、4、5-テトラカルボン酸二無水 物 2、3、3′、4′-ビフェニルテトラカルボン酸 二無水物、3,4,3′,4′-ビフェニルテトラカル ボン酸二無水物、2、3、2′、3′-ビフェニルテト 30 ラカルボン酸二無水物、ビス(3,4 - ジカルボキシフ ェニル)ジメチルシラン二無水物、ビス(3,4-ジカ ルボキシフェニル)メチルフェニルシラン二無水物、ビ ス(3,4-ジカルボキシフェニル)ジフェニルシラン 二無水物、1、4-ビス(3、4-ジカルボキシフェニ ルジメチルシリル) ベンゼン二無水物、1、3-ビス (3, 4-ジカルボキシフェニル)-1,1,3,3-テトラメチルジシクロヘキサン二無水物、p-フェニル ビス(トリメリット酸モノエステル酸無水物)、

【0014】エチレンテトラカルボン酸二無水物、1、2、3、4ーブタンテトラカルボン酸二無水物、デカヒドロナフタレン-1、4、5、8ーテトラカルボン酸二無水物、4、8ージメチル-1、2、3、5、6、7ーヘキサヒドロナフタレン-1、2、5、6ーテトラカルボン酸二無水物、シクロベンタン-1、2、3、4ーテトラカルボン酸二無水物、ピロリジン-2、3、4、5ーテトラカルボン酸二無水物、1、2、3、4ーシクロブタンテトラカルボン酸二無水物、ビス(エキソービシクロ(2、2、1)ヘブタン-2、3ージカルボン酸無水物)スルホン、ビシクロ-(2、2、2)ーオクト

(7) -エン2、3、5、6-テトラカルボン酸二無水物、2、2-ビス(3、4-ジカルボキシフェニル)へキサフルオロプロパン二無水物、2、2-ビス〔4-(3、4-ジカルボキシフェノキシ)フェニル〕へキサフルオロプロパン二無水物、4、4'-ビス(3、4-ジカルボキシフェノキシ)ジフェニルスルフイド二無水物、1、4-ビス(2-ヒドロキシへキサフルオロイソプロビル)ベンゼンビス(トリメリット酸無水物)、1、3-ビス(2-ヒドロキシへキサフルオロイソプロビル)ベンゼンビス(トリメリット酸無水物)、5-(2、5-ジオキソテトラヒドロフリル)-3-メチル-3-シクロへキセン-1、2-ジカルボン酸無水物、テトラヒドロフラン-2、3、4、5-テトラカルボン酸二無水物等があり、2種類以上を混合して用いてもよい。

【0015】本発明で使用されるジアミンとしては、 1、2-ジアミノエタン、1、3-ジアミノプロパン、 1,4-ジアミノブタン、1,5-ジアミノペンタン、 1、6-ジアミノヘキサン、1、7-ジアミノヘブタ 20 ン、1、8-ジアミノオクタン、1、9-ジアミノノナ ン、1,10-ジアミノデカン、1,11-ジアミノウ ンデカン、1、12-ジアミノドデカン等の脂肪族ジア ミン、o-フェニレンジアミン、m-フェニレンジアミ ン、p-フェニレンジアミン、3,3'-ジアミノジフ ェニルエーテル、3,4'-ジアミノジフェニルエーテ ル、4、4′-ジアミノジフェニルエーテル、3、3′ -ジアミノジフェニルメタン、3,4'-ジアミノジフ ェニルメタン、4,4′ージアミノジフェニルメタン、 3, 3′-ジアミノジフェニルジフルオロメタン、3, 4′-ジアミノジフェニルジフルオロメタン、4,4′ ジアミノジフェニルジフルオロメタン、3、3′−ジ アミノジフェニルスルホン、3,4′-ジアミノジフェ ニルスルホン、4、4′-ジアミノジフェニルスルホ ン、3、3′-ジアミノジフェニルスルフイド、3、 4′-ジアミノジフェニルスルフイド、4,4′-ジア ミノジフェニルスルフイド、

【0016】3、3、-ジアミノジフェニルケトン、3、4、-ジアミノジフェニルケトン、4、4、-ジアミノジフェニルケトン、4、4、-ジアミノジフェニルケトン、2、2ービス(3ーアミノフェ40 ニル)プロパン、2、2ービス(4ーアミノフェニル)プロパン、2、2ービス(3ーアミノフェニル)のキサフルオロプロパン、2、2ービス(4ーアミノフェニル)へキサフルオロプロパン、2、2ービス(4ーアミノフェニル)へキサフルオロプロパン、1、3ービス(3ーアミノフェノキシ)ベンゼン、1、4ービス(4ーアミノフェノキシ)ベンゼン、1、4ービス(4ーアミノフェノキシ)ベンゼン、3、3、-(1、4ーフェニレンビス(1ーメチルエチリデン))ビスア50 ニリン、3、4'-(1、4ーフェニレンビス(1ーメ

チルエチリデン)) ビスアニリン、4,4′-(1,4 -フェニレンビス(1-メチルエチリデン)) ビスアニ リン、2,2-ビス(4-(3-アミノフェノキシ)フ ェニル)プロパン、2,2-ビス(4-(4-アミノフ ェノキシ)フェニル)プロパン、2,2-ビス(4-(3-アミノフェノキシ) フェニル) ヘキサフルオロブ ロパン、2、2-ビス(4-(4-アミノフエノキシ) フェニル) ヘキサフルオロプロパン、ビス(4 - (3 -アミノフェノキシ) フェニル) スルフイド、ビス (4-(4-アミノフェノキシ) フェニル) スルフイド、ビス 10 ば、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、N (4-(3-アミノフェノキシ) フェニル) スルホン、 ビス (4 - (4 - アミノフェノキシ) フェニル) スルホ ン、3、3′-ジメトキシ-4、4′-ジアミノビフェ ニル、4,4'-メチレン-ビス(2,6-ジエチルア ニリン)、o-トリジンスルホン、1,4-ビス(4-アミノフェノキシ)ベンゼン、4,4-メチレン-ビス (2,6-ジイソプロピルアニリン)、4,4'-ビス (4-アミノフェノキシ) ビフェニル、1、1-ビス (4-(4-アミノフェノキシ) フェニル) シクロヘキ サン、1,3-ビス(3-アミノプロピル)テトラメチ 20 ルジシロキサン等の芳香族ジアミンを挙げることができ る.

【0017】テトラカルボン酸二無水物とジアミンの縮 合反応は、有機溶媒中で行う。この場合、テトラカルボ ン酸二無水物とジアミンは等モル又はほぼ等モルで用い るのが好ましく、各成分の添加順序は任意である。用い る有機溶媒としては、ジメチルアセトアミド、ジメチル ホルムアミド、N-メチル-2-ピロリドン、ジメチル スルホキシド、ヘキサメチルホスホリルアミド、m-ク レゾール、o-クロルフェノール等がある。

【0018】反応温度は80℃以下、好ましくは0~5 0℃である。反応が進行するにつれ反応液の粘度が徐々 に上昇する。との場合、ポリイミドの前駆体であるポリ アミド酸が生成する。

【0019】ポリイミド樹脂は、前記反応物(ポリアミ ド酸)を脱水閉環させて得ることができる。脱水閉環は 120℃~250℃で熱処理する方法や化学的方法を用 いて行うことができる。120℃~250℃で熱処理す る方法の場合、脱水反応で生じる水を系外に除去しなが ら行うことが好ましい。この際、ベンゼン、トルエン、 キシレン等を用いて水を共沸除去してもよい。

【0020】化学的方法で脱水閉環させる場合は、閉環 剤として無水酢酸、無水プロピオン酸、無水安息香酸の 酸無水物、ジシクロヘキシルカルボジイミド等のカルボ ジイミド化合物等を用いる。このとき必要に応じてピリ ジン、イソキノリン、トリメチルアミン、アミノビリジ ン、イミダゾール等の閉環触媒を用いてもよい。閉環剤 又は閉環触媒は、テトラカルボン酸二無水物1モルに対 し、それぞれ1~8モルの範囲で使用するのが好まし (,)

【0021】また、本発明の接着フィルムに、必要に応 じてシランカップリング剤、チタン系カップリング剤、 ノニオン系界面活性剤、フッ素系界面活性剤、シリコー ン系添加剤等を適宜加えてもよい。

【0022】本発明の接着フィルムの製造は、以下のよ うにする。まずエボキシ樹脂、フェノール樹脂、ポリイ ミド系樹脂を有機溶媒に溶解する。ととで用いられる有 機溶媒は、上記材料を均一に溶解又は混練できるもので あれば特に制限はなく、そのようなものとしては例え - メチルピロリドン、ジメチルスルホキシド、ジエチレ ングリコールジメチルエーテル、トルエン、ベンゼン、 キシレン、メチルエチルケトン、テトラヒドロフラン、 エチルセロソルブ、エチルセロソルブアセテート、ブチ ルセロソルブ、ジオキサン等が挙げられる。

【0023】次いで、硬化促進剤、無機物質フィラー及 び必要に応じ添加剤を加え、混合する。この場合、通常 の攪拌機、らいかい機、三本ロール、ボールミルなどの 分散機を適宜組み合せて、混練を行ってもよい。

【0024】とうして得たペースト状混合物を、例えば プロピレン製シート等のベースフィルム上に均一に塗布 し、使用した溶媒が充分に揮散する条件、すなわち、お おむね60~200℃の温度で、0.1~30分間加熱 し、接着フィルムを得る。

【0025】本発明で得られた接着フィルムは、10、 LSI等の半導体素子のリードフレーム、セラミックス 配線板、ガラスエポキシ配線板、ガラスポリイミド配線 板の支持部材の接着に用いられる。

【0026】本発明の接着フィルムは、例えば、ICや 30 LS [ 等の半導体素子とリードフレームとを接着する場 合、次の様な方法で接着することができる。

【0027】第一に、接着フィルムをテープリボン状に 形成し、これを半導体素子の大きさに合わせて切断し、 リードフレームと半導体素子の間に挟み込んで、加熱接 着させる方法がある。この方法で接着する場合には、例 えば半田リボン用のダイボンディング装置等を応用した 装置で接着させることができる。

【0028】第二に、接着フィルムをまずリードフレー ムに形成しておき、次に半導体素子を加熱接着させる方 法がある。リードフレームに接着フィルムを形成するに は、接着フィルムを半導体素子の大きさに合わせて切断 し、加熱して貼り付ける方法あるいは溶媒を塗布して貼 り付ける方法等がある。また、接着フィルムのワニスを リードフレーム上に印刷塗布する方法で形成させること もできる。リードフレームに接着フィルムを形成した 後、半導体素子を接着するには、例えば、従来、銀ペー ストで用いられていたダイボンディング装置等を応用し た装置で接着させることができる。

【0029】第三に、接着フィルムをウェハ裏面に形成 50 しておき、次にダイシング工程でウェハ及び接着フィル

ムを切断し、リードフレームに接着する方法がある。ウ ェハ裏面に接着フィルムを形成するには、接着フィルム を加熱して貼り付ける方法あるいは溶媒を塗布して貼り 付ける方法等がある。また、接着フィルムのワニスをウ ェハ裏面に印刷塗布あるいはスピンコートする方法で形 成させることもできる。ウェハ裏面に接着フィルムを形 成した後、半導体素子を接着するには、例えば、従来、 銀ペーストで用いられていたダイボンディング装置等を 応用した装置で接着させることができる。

【0030】上記の方法の他に、ダイシング工程で用い 10 られる粘着性のダイシングフィルムの上に、接着フィル ムを形成させておき、これにウェハを貼り付けた後、ダ イシング工程で半導体素子と接着フィルムを切断し、リ ードフレームに貼り付ける方法等があるが、本発明の接 着フィルムは、上記に例示したいずれの方法に限定され るものではない。

#### [0031]

【実施例】以下、本発明を実施例を用いて説明する。

温度計、攪拌機及び塩化カルシウム管を備えた500m 20 1の四つ□フラスコに、2,2-ビス(4-(4-アミ ノフェノキシ) フェニル) プロパン41g(0.1モ ル) 及びジメチルアセトアミド150gをとり、撹拌し た。ジアミンの溶解後、フラスコを氷浴中で冷却しなが ら、エチレンビストリメリテート二無水物41g(0. 1 モル)を少量ずつ添加した。室温で3時間反応させた のち、キシレン30gを加え、N。ガスを吹き込みなが ら150 ℃で加熱し、水と共にキシレンを共沸除去し た。その反応液を水中に注ぎ、沈澱したポリマーを濾過 により採り、乾燥してポリイミドAを得た。

#### [0032]合成例2

温度計、攪拌機及び塩化カルシウム管を備えた500m 1の四つ口フラスコに、4,4'-メチレンービス (2, 6-ジイソプロビルアニリン) 32. 94g (0.09モル)、1,3-ビス(3-アミノプロビ ル) テトラメチルジシロキサン2.48g(0.01モ ル) 及びN-メチル-2-ピロリドン150gをとり、 攪拌した。ジアミンの溶解後、室温で、テトラメチレン ビストリメリテート二無水物43.8g(0.1モル)\*

\*を加えた。5℃以下で5時間反応させ、無水酢酸20. 4g(0.2モル)及びビリジン15.8g(0.2モ ル)を加え、1時間室温で攪拌した。この反応液を水中 に注ぎ、沈澱したポリマーを濾過により採り、乾燥して

10

### ポリイミドBを得た。 【0033】合成例3

温度計、撹拌機、塩化カルシウム管を備えた500ml の四つ口フラスコに、2、2-ビス(4-アミノフェノ キシフェニル) プロパン32.8g(0.08モル)、 3, 3', 5, 5'ーテトラメチルー4, 4'ージアミ ノジフェニルメタン5.08g(0.02モル)及びジ メチルアセトアミド100gをとり、攪拌した。ジアミ ンの溶解後、フラスコを氷浴中で冷却しながら、デカメ チレンピストリメリテート二無水物41.8g(0.0 8 モル)及びベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物 6.44g(0.02モル)を少量ずつ添加した。添加 終了後、氷浴中で3時間、更に室温で4時間反応させた 後、無水酢酸25.5g(0.25モル)及びピリジン 19.8g(0.25モル)を添加し、2時間室温で投 拌した。その反応液を水中に注ぎ、沈澱したポリマーを 濾過により採り、乾燥してポリイミドCを得た。

### [0034] 実施例1~5

表1の配合表に示す通り、No.1~7(本発明の実施 例:No.1~5、比較例:No.6~7)のワニスを 調合した。なお、表1において、種々の記号は下記のも のを意味する。

YDCH-702: 東都化成、クレゾールノボラック型エボキシ (エポキシ当量220)

N-865 :大日本インキ製、ビスフェノールノボラック型 30 エポキシ(エポキシ当量208)

ESCN-195:住友化学、クレゾールノボラック型エポキシ (エポキシ当量200)

H-1 :明和化成、フェノールノボラック( OH 当量106

VH-4170 :大日本インキ、ビスフェノールA ノボラック ( OH 当重118 )

[0035]

【表1】

表1配合表

(単位:重量部)

	No. 1	2	3	4	5	6	7
ポリイミド	A 100	B 100	C 100	A 100	A 100	_	A 100
エボキシ樹脂	YDCN-702 50部	N-865 20部	ESCN-195 10部	N-865 10部	N-865 100部	YDCN-702 100部	! - -

特開平6-264035

11			•		\a. 41.70	1) H-1	2
フェノー ル樹脂	H-1 24	H-1 10	VH-4170 5.9	VH-4170 5.6	VH-4170 70 	48	
—————— 硬化促進 剤	2P4MHZ 0.5	TPP 0.4		0.5	TPPK 10	2 P4MHZ 1	-
――――― 無機物質 フィラー	シリカ 80	シリカ 45	シリカ 18	アルミナ 100	アルミナ 190	・ シリカ 180	シリカ 180 
~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	DMAC 400	NMP 200	DMF 100	DMF 100	D	DMAC 1000	DMAC 500

ただし、表1中の記号は、下記の意味である。

DMAC: ジメチルアセトアミド NMP : N - メチルピロリドン DMF : ジメチルホルムアミド

とのワニスを30~50μmの厚さにポリプロビレンフィルム上に塗布し、80℃で10分、つづいて120℃

で30分加熱し、接着フィルムを得た。

\*験した。接着フィルムを4×4mmの大きさに切断し、 これを4×4mmのシリコンチップと銀メッキ付42アロイリードフレームの間に挟み、1000gの荷重をかけて、260°C、3秒間圧着させたのち、剪断接着力を ブッシュブルゲージを用いて、室温時及び350°C加熱 20秒後の熱時に、接着力を測定した(表2)。

[0037]

【0036】次に、得られた接着フィルムの接着力を試\*20 【表2】

表2 ベーストのフィルム成型性及び接着フィルムの接着力

	N o .	1	2	3	4	5	6	* 1 (比較)	7	(比較) ———
72 1174	 室温	10.7	11.0	11.5	10.3	14.0	_		11	.0
(kg/ chi	350 °C	2.2	2.4	3.2	2.0	2.3	_		0.	4

\*1 胞いためフィルム状にならず、接着力を測定できなかった。

[0038]

【発明の効果】本発明の接着フィルムは、熱硬化性であ るため熱時の接着性に優れている。本発明の接着フィル※

※ムを用いれば、「CやLS」の大型チップに均一に接着 剤層を設けることが可能である。

フロントページの続き

(51)Int.Cl.

識別記号 庁内整理番号

Γl

技術表示箇所

C O 9 J 163/00

JFP

8830— 4 J

// HO1L 21/52

E 7376-4M

(72)発明者 宮寺 康夫

茨城県つくば市和台48番 日立化成工業株

式会社筑波開発研究所内

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載 【部門区分】第3部門第3区分 【発行日】平成11年(1999)5月18日

【公開番号】特開平6-264035

【公開日】平成6年(1994)9月20日

【年通号数】公開特許公報6-2641

【出願番号】特願平5-55601

#### 【国際特許分類第6版】

ЭНК C09J 7/00 C08G 59/40 NJE NTF 73/10 C093 7/02 JKE JLE 163/00 // H01L 21/52 (FI) C09J 7/00 JHK C08G 59/40 NJE NTF 73/10 C093 7/02 JKE JLE 163/00 HO1L 21/52

#### 【手続補正書】

【提出日】平成9年12月22日

【手統補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】発明の名称

【補正方法】変更

【補正内容】

【発明の名称】接着フィルム、その製造法、接着法、接 着フィルム付き支持部材及び半導体装置

【手続補正2】

(ただし、nは2~20の整数を示す。) で表されるテ トラカルボン酸二無水物が、全酸二無水物に対し70モ ル%以上含まれるテトラカルボン酸二無水物に、ジアミ ンを反応させて得られるポリイミド系樹脂;

- (B) エポキシ樹脂;
- (C) フェノール樹脂;
- (D)硬化促進剤:及び
- (E) 無機物質フィラー、を含有してなる接着フィル

【請求項2】(A)請求項1記載の式(I)で表される テトラカルボン酸二無水物が、全酸二無水物に対し70 モル%以上含まれるテトラカルボン酸二無水物に、ジア ミンを反応させて得られるポリイミド系樹脂

- (B) エポキシ樹脂;及び
- (C) フェノール樹脂;

\*【補正対象書類名】明細書

【補正方法】変更

【特許請求の範囲】

【補正内容】

[化1]

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【請求項1】A)次の化1〔式(1)〕

を有機溶媒に溶解し、これに(D)硬化促進剤:及び

(E)無機物質フィラー、を加え、混合し、ベースフィ ルム上に塗布したのち、加熱することを特徴とする請求 項1の接着フィルムの製造法。

【請求項3】半導体素子と支持部材の間に請求項1記載 の接着フィルムを挟み、加熱圧着することを特徴とする 半導体素子と支持部材との接着法。

特開平6-264035

【請求項4】支持部材に請求項1に記載の接着フィルム を接着させた接着フィルム付き支持部材。

【請求項5】半導体素子を請求項1に記載の接着フィル ムで支持部材に接着させてなる半導体装置。

【手続補正3】

~ · · · • ...

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0001

【補正方法】変更 【補正内容】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、1 CやL S I とリードフレームの接合材料、すなわちダイボンディング用材料として用いられる接着フィルム、その製造法、接着法、接着フィルム付き支持部材及び半導体装置に関する。